

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 936 228 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
18.08.1999 Patentblatt 1999/33

(21) Anmeldenummer: 99103065.1

(22) Anmeldetag: 16.02.1999

(51) Int. Cl.⁶: **C08F 220/58**, C08F 220/54,
C08F 220/60, C08F 220/34,
C08F 226/02, C08F 210/14,
C08F 216/14, C08F 246/00,
C04B 24/16

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 17.02.1998 DE 19806482

(71) Anmelder:

SKW Trostberg
Aktiengesellschaft
83308 Trostberg (DE)

(72) Erfinder:

• **Albrecht, Gerhard, Dr.**
83342 Tacherting (DE)

• **Huber, Christian**
84518 Garching (DE)
• **Schuhbeck, Manfred**
83308 Trostberg (DE)
• **Weichmann, Josef, Dr.**
84568 Pleiskirchen (DE)
• **Kern, Alfred, Dr.**
84558 Kirchweidach (DE)

(74) Vertreter:

Weiss, Wolfgang, Dipl.-Chem. Dr. et al
Patentanwälte
Weickmann & Partner,
Kopernikusstrasse 9
81679 München (DE)

(54) **Wasserlösliche oder wasserquellbare sulfogruppenhaltige Copolymere, Verfahren zu deren Herstellung und ihre Verwendung**

(57) Es werden wasserlösliche oder wasserquellbare sulfogruppenhaltige Copolymere auf Basis von (Meth-)Acrylamid-alkylsulfonsäuren und (Meth-) Acrylamid bzw. N-Vinyl-Verbindungen beschrieben sowie deren Verwendung als Zusatzmittel für wäßrige Baustoffsysteme oder für wasserbasierende Anstrich- und Beschichtungssysteme. Die erfindungsgemäßen Copolymere stellen auch bei relativ geringen Einsatzmengen hochwirksame und gut verträgliche Wasserretentionsmittel in solchen Baustoff- und Anstrichsystemen dar.

EP 0 936 228 A1

Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft wasserlösliche oder wasserquellbare sulfogruppenhaltige Copolymere, Verfahren zu deren Herstellung und die Verwendung dieser Copolymere in wäßrigen Baustoffsystemen auf der Basis hydraulischer Bindemittel wie Zement, Kalk, Gips, Anhydrit usw. sowie in wasserbasierenden Anstrich- und Beschichtungssystemen.

[0002] Üblicherweise werden wasserlösliche nichtionische Abkömmlinge von Polysacchariden, insbesondere Cellulose- und Stärkederivate, in wäßrigen Baustoffmischungen verwendet, um das unerwünschte Verdunsten des für die Hydratation und Verarbeitung erforderlichen Wassers bzw. dessen Abfließen in den Untergrund zu verzögern bzw. zu verhindern.

[0003] Die Möglichkeit, den Wasserhaushalt in Anstrichsystemen, Putzen, Klebemörteln, Spachtelmassen und Fugenfüllern, aber auch in Spritzbetonen für den Tunnelbau sowie in Unterwasserbetonen durch derartige Zusätze zu kontrollieren, hat weitreichende praktische Konsequenzen. Es werden hierdurch nämlich sowohl die Eigenschaften des Baustoffs im verarbeitungsfähigen Zustand als auch seine Eigenschaften im erhärteten bzw. getrockneten Zustand maßgeblich beeinflußt. Über die zentrale Funktion der Wasserretention beeinflussen derartige Zusätze daher auch Konsistenz (Plastizität), offene Zeit, Glättvermögen, Segregation, Klebrigkeit, Haftung (am Untergrund und am Werkzeug), Standfestigkeit und Abrutschwiderstand sowie Haftzug- und Druckfestigkeit bzw. Schwindung.

[0004] Die gemäß Ullmann's Enzyklopädie der Technischen Chemie (4. Auflage, Band 9, Seiten 208 - 210, Verlag Chemie Weinheim) gebräuchlichsten Wasserretentionsmittel sind synthetisch erzeugte nichtionische Cellulose- und Stärkederivate wie Methylcellulose (MC), Hydroxyethylcellulose (HEC) oder Hydroxyethylmethylcellulose (HEMC). Aber auch mikrobiell erzeugte Polysaccharide wie Welan gum und natürlich vorkommende extraktiv isolierte Polysaccharide (Hydrocolloide) wie Alginate, Xanthane, Carageenane, Galactomannane usw., werden entsprechend dem Stand der Technik zur Regelung des Wasserhaushaltes und der Rheologie von wäßrigen Baustoff- und Anstrichsystemen verwendet.

[0005] In der DE-OS 43 35 437 wird die Herstellung von Alkylcellulosen, z. B. Methylcellulose, aus Natriumcellulose und Methylchlorid beschrieben.

[0006] Die EP-A 292 242 offenbart die Synthese von Hydroxypropylmethylcellulose aus Baumwollinters, Methylchlorid und Propylenoxid, während für die Herstellung der in der DE-OS 33 16 124 beschriebenen HEMC-Derivate Ethylenoxid anstelle von Propylenoxid verwendet wird.

[0007] Nachteilig bei diesen Produkten ist die Verwendung von bekanntermaßen physiologisch bedenklichen Rohstoffen wie Ethylenoxid, Propylenoxid und Methylchlorid im Herstellprozeß.

[0008] Der Einsatz von nichtionischen Cellulosederivaten im Baustoff- und Anstrichsektor wird in einer Reihe von Druckschriften, so in der DE-OS 39 34 870 beschrieben. Derartige Produkte weisen niedrige thermische Flockungspunkte auf, was dazu führt, daß das Wasserretentionsvermögen bei Temperaturen oberhalb von 30 °C drastisch zurückgeht. Darüber hinaus ist das rheologische Eigenschaftsprofil dieser Produkte in Anstrichsystemen unzureichend, da Pigmente aufgrund fehlender adsorptiver Kräfte der Additive ungenügend dispergiert werden. Durch die Verwendung von Celluloseethern, welche ionische Gruppen enthalten, können diese Probleme gelöst werden.

[0009] So werden z. B. in der US-PS 5,372,642 Methylhydroxyalkylcarboxymethylcellulosen beschrieben, die in kalk- und zementhaltigen Mischungen keinen Abfall der Wasserretention ergeben, wenn die Anwendungstemperatur von 20 auf 40 °C erhöht wird. Eine generelle Unverträglichkeit mit mehrwertigen Kationen, wie Ca^{2+} und Al^{3+} läßt sich jedoch nicht grundsätzlich ausschließen, was zur Ausflockung und damit zur Unwirksamkeit dieser Produkte führen kann.

[0010] Sulfoalkylierte Cellulosederivate werden u. a. in der EP-A 0 554 749 beschrieben. Sie weisen im Vergleich zu carboxymethylierten Produkten eine ausgezeichnete Verträglichkeit mit mehrwertigen Kationen auf, zeigen jedoch bei Anwendung in Klebemörteln und Putzen abbindeverzögernde Eigenschaften. Ein weiterer Nachteil derartiger Produkte ist die unzureichend hohe Standfestigkeit in Klebemörteln, insbesondere bei Verwendung schwerer Fliesen.

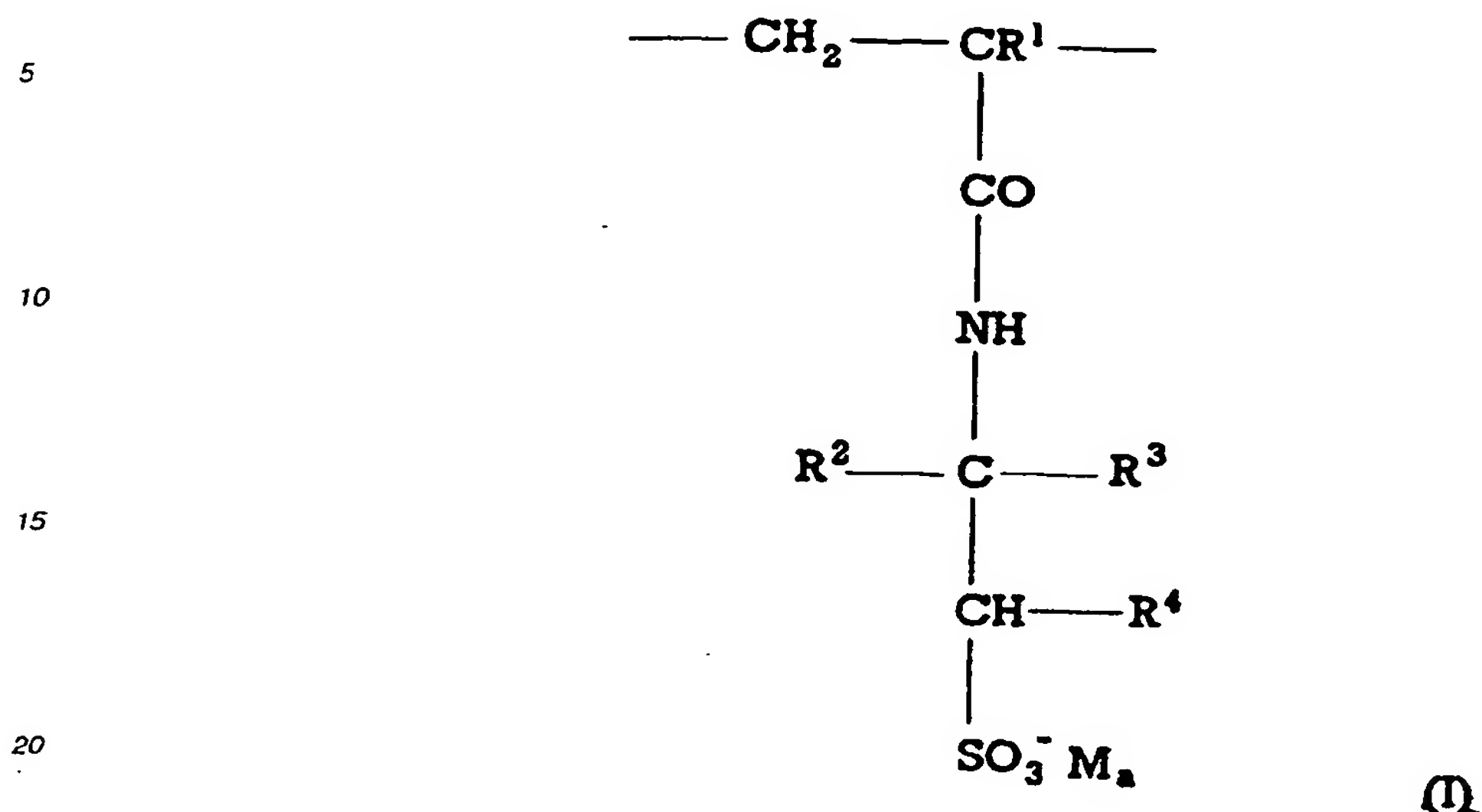
[0011] Eine Erhöhung der Standfestigkeit erreicht man, wie in der US-PS 4,021,257 beschrieben, durch Modifizierung oder Formulierung von Celluloseethern mit Polyacrylamid. Nachteilig hierbei ist jedoch, daß Polyacrylamid unter alkalischen Bedingungen Ammoniak freisetzt, wodurch die Anwendung im Innenbereich problematisch erscheint.

[0012] Der vorliegenden Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, wasserlösliche oder wasserquellbare Copolymere zu entwickeln, bei denen die genannten Nachteile des Standes der Technik mindestens teilweise beseitigt sind und die insbesondere bei vergleichsweise hohen Temperaturen wirken, einfach und umweltverträglich herstellbar sind und darüber hinaus Baustoff- und Anstrichsystemen ausgezeichnete anwendungstechnische Eigenschaften sowohl im verarbeitungsfähigen als auch im erhärteten bzw. getrockneten Zustand verleihen.

[0013] Diese Aufgabe wurde erfindungsgemäß durch die Copolymere entsprechend Anspruch 1 gelöst. Überraschenderweise wurde gezeigt, daß sulfogruppenhaltige Copolymere auch bei relativ geringen Einsatzmengen hochwirksame und gut verträgliche Wasserretentionsmittel in Baustoff- und Anstrichsystemen darstellen und dabei verbesserte Eigenschaften gegenüber derzeit verwendeten Produkten aufweisen.

[0014] Die Copolymere entsprechend der vorliegenden Erfindung enthalten mindestens vier Baugruppen a), b), c)

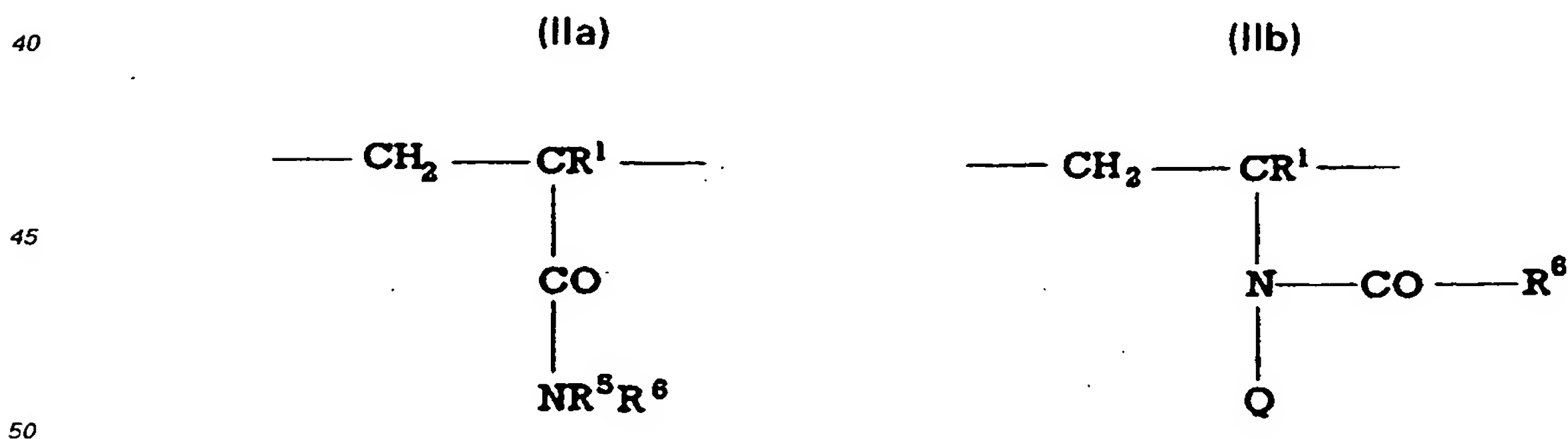
und d). Die erste Baugruppe stellt ein sulfogruppenhaltiges substituiertes Acryl- oder Methacrylderivat der Formel I dar:



mit R^1 = Wasserstoff oder Methyl, R^2 , R^3 , R^4 = Wasserstoff, aliphatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 6 C-Atomen, Arylrest mit 6-14 C-Atomen, der ggf. mit C_1 - C_6 -Alkylgruppen substituiert sein kann, z.B. ein ggf. mit Methylgruppen substituierter Phenylrest und M = Wasserstoff, ein- oder zweiwertiges Metallkation, Ammonium bzw. ein organischer Aminrest sowie $a = \frac{1}{2}$ oder 1. Als ein- oder zweiwertiges Metallkation finden vorzugsweise Natrium-, Kalium-, Calcium- und/oder Magnesiumionen Verwendung. Als organische Aminreste werden vorzugsweise substituierte Ammoniumgruppen eingesetzt, die sich ableiten von primären, sekundären oder tertiären C_1 - bis C_{20} -Alkylaminen, C_1 - bis C_{20} -Alkanolaminen, C_5 - bis C_8 -Cycloalkylaminen und C_6 - bis C_{14} -Arylaminen. Beispiele für entsprechende Amine sind Methylamin, Dimethylamin, Trimethylamin, Ethanolamin, Diethanolamin, Triethanolamin, Cyclohexylamin, Dicyclohexylamin, Phenylamin sowie Diphenylamin in der protonierten Ammoniumform.

[0015] Die Baugruppe a) leitet sich ab von Monomeren wie 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, 2-Methacrylamido-2-methylpropansulfonsäure, 2-Acrylamidobutansulfonsäure, 3-Acrylamido-3-methylbutansulfonsäure, 2-Acrylamido-2,4,4-trimethylpentansulfonsäure. Besonders bevorzugt ist 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure.

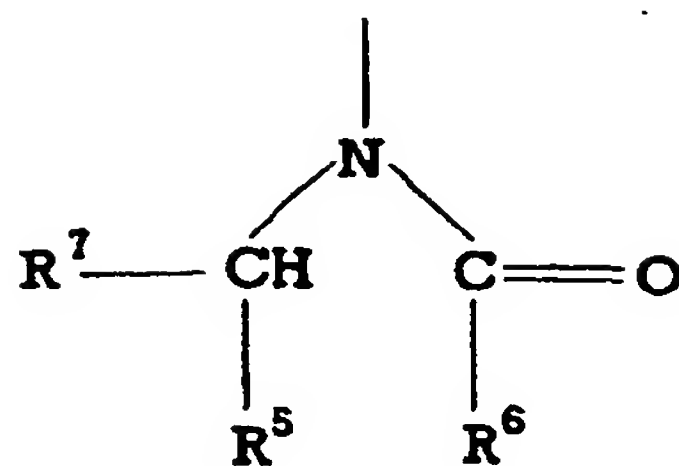
[0016] Die zweite Baugruppe b) entspricht der Formel IIa) und/oder IIb):



mit der oben beschriebenen Bedeutung für R^1 . R^5 und R^6 stehen unabhängig voneinander für Wasserstoff, einen aliphatischen Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 20 C-Atomen, einen cycloaliphatischen Kohlenwasserstoffrest mit 5 bis 8 C-Atomen oder einen Arylrest mit 6 bis 14 C-Atomen. Diese Reste können ggf. einen oder mehreren Substituenten wie etwa Hydroxyl-, Carboxyl- und/oder Sulfonsäuregruppen enthalten.

[0017] Q bedeutet in Formel IIb) Wasserstoff oder $-\text{CHR}^5\text{R}^7$. Im Falle von $Q \neq H$ können R^5 und R^6 außerdem in der Struktur IIb) zusammen für eine $-\text{CH}_2-(\text{CH}_2)_y$ -Methylengruppe mit $y = 1$ bis 4 stehen, die unter Einschluß des Restes

der Formel IIb)

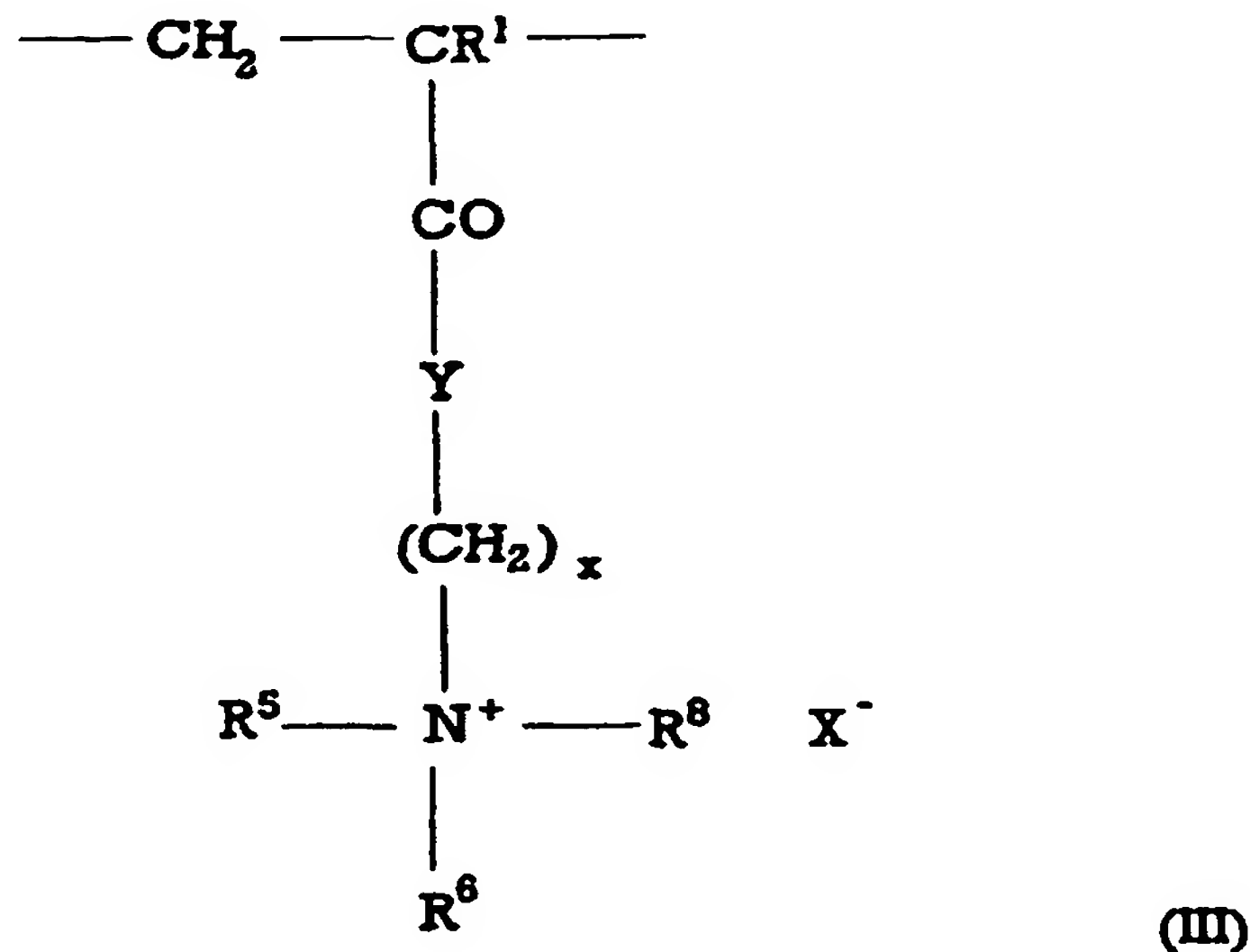


einen fünf- bis achtegliedrigen heterozyklischen Ring bilden kann.

R^7 kann ein Wasserstoffatom, einen C_1 - bis C_4 -Alkylrest, eine Carbonsäure- oder eine Carboxylatgruppe $-\text{COOM}_a$ darstellen, wobei M und a die oben genannten Bedeutungen besitzen.

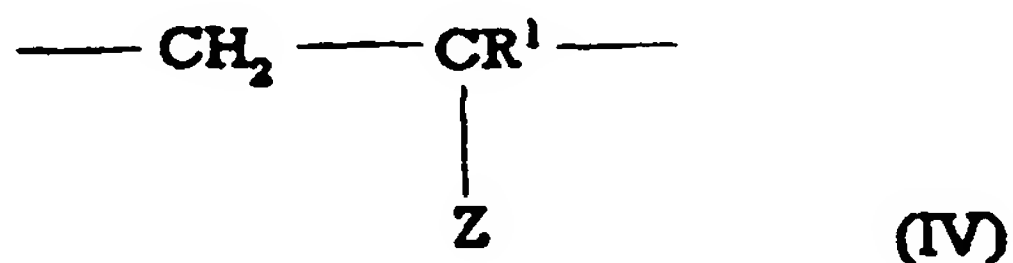
[0018] Als Monomere, die die Struktur IIa) bilden, kommen vorzugsweise folgende Verbindungen in Frage: Acrylamid, Methacrylamid, N-Methylacrylamid, N,N-Dimethylacrylamid, N-Ethylacrylamid, N-Cyclohexylacrylamid, N-Benzylacrylamid, N-Methylolacrylamid, N-tertiär Butylacrylamid usw. Beispiele für Monomere als Basis für die Struktur IIb) sind N-Methyl-N-vinylformamid, N-Methyl-N-vinylacetamid, N-Vinylpyrrolidon, N-Vinylcaprolactam, N-Vinylpyrrolidon-5-carbonsäure u. a.

[0019] Die dritte Baugruppe c) entspricht der Formel III:



mit $\text{X} =$ Anion, insbesondere Halogenid (vorzugsweise Cl, Br), C_1 - bis C_4 -Alkylsulfat oder C_1 - bis C_4 -Alkylsulfonat, $x = 1$ bis 6, $\text{Y} = \text{O}$, NH oder NR^8 mit $\text{R}^8 = \text{R}^5$ bzw. R^6 und der oben angegebenen Bedeutung für R^5 und R^6 . Als Monomere, die die Struktureinheit c) bilden können, kommen insbesondere folgende Verbindungen in Frage: [2-(Acryloyloxy)-ethyl]trimethylammoniumchlorid, [2-(Acryloylamino)-ethyl]-trimethylammoniumchlorid, [2-(Acryloyloxy)-ethyl]-trimethylammoniummethosulfat, [2-(Methacryloyloxy)-ethyl]-trimethylammoniumchlorid bzw. -methosulfat und [3-(Methacryloylamino)-propyl]-trimethylammoniumchlorid.

[0020] Die vierte Baugruppe d) entspricht der Formel IV



mit der oben angegebenen Bedeutung für R^1 sowie $Z = -\text{COO}(\text{C}_m\text{H}_{2m}\text{O})_n\text{R}^5$ und $-(\text{CH}_2)_p\text{O}(\text{C}_m\text{H}_{2m})_n\text{R}^6$ mit $p = 0$ bis 20, $m = 2$ bis 4 und $n = 0$ bis 200. Die Baugruppe d) leitet sich insbesondere ab von Monomeren wie Methylpolyethylenglykol-750-methacrylat, Polyethylenglykol-500-acrylat, Allylpolyethylenglykol-350, Methylpolyethylenglykol-2000-monovinylether, Phenyltriethylenglykolacrylat, Hydroxyethylacrylat, Hydroxypropylacrylat, Hydroxypropylmethacrylat, Polyethylenglykol-500-vinyloxy-butylether, Methylpolyethylenglykol-block-propylenglykolallylether usw.

[0021] Bei den Monomeren, die die Baugruppen a) bis d) bilden, handelt es sich ausschließlich um einfach ungesättigte Verbindungen, die einen im wesentlichen linearen Aufbau der makromolekularen Struktur ergeben. Für bestimmte Anwendungsgebiete kann jedoch eine Verzweigung oder Vernetzung der Polymerketten von Vorteil sein. Um derartige Strukturen zu bilden, können die erfindungsgemäßen Copolymere von 0,0001 bis 50 Mol-% der Baugruppe e) enthalten, die sich bspw. von Monomeren mit mehr als einer Doppelbindung ableiten, nämlich von di- und triolefinischen Verbindungen mit einem bevorzugten Anteil von 0,001 bis 5 Mol-%. Beispiele für derartige Verbindungen sind Diacrylat- oder Dimethacrylatester von Ethylenglykol, Diethylenglykol, Polyethylenglykol, Propylenglykol, Polypropylenglykol oder Blockcopolymeren aus Ethylen- und Propylenglykol, Diallyl- bzw. Divinylether von Ethylenglykol oder Propylenglykol, 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol oder 1,6-Hexandiol. Weiterhin verwendbar sind N,N'-Methylen-bis-acrylamid, N,N'-Methylen-bis-methacrylamid als diolefinische Verbindungen sowie z. B. Trimethylolpropantriacyrat und Triallyliscyanurat als triolefinische Monomere.

[0022] Außerdem kann sich die Baugruppe e) auch von monoolefinischen polymerisationsfähigen Verbindungen bspw. auf Acryl- oder Vinylbasis mit einem bevorzugten Anteil von 0,1 bis 30 Mol-% ableiten. Als Beispiele seien genannt: Acrylnitril, Styrol, Ethylen, Butadien, Propylen, Isobuten, Vinylacetat, Acrylsäure, Methacrylsäure, Methylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylacrylat, Butylacrylat, Ethylhexylacrylat, Allylacetat, Maleinsäure, Maleinsäureanhydrid, Maleinsäurediethylester, Maleinsäuredibutylester, Fumarsäure, Itakonsäure, Dodecenybernsteinsäureanhydrid, Vinylsulfonsäure, Styrolsulfonsäure usw.

[0023] Es ist als erfindungswesentlich anzusehen, daß die Copolymere 3 bis 96 Mol-% der Baugruppe a), 3 bis 96 Mol-% der Baugruppe b) und 0,05 bis 7,5 Mol-% der Baugruppe c), 0,01 bis 50 Mol-% der Baugruppe d) bezogen auf die Gesamtmolzahl der Monomereinheiten enthalten. Vorzugsweise verwendete Polymere enthalten 40 bis 80 Mol-% a), 15 bis 55 Mol-% b), 2 bis 30 Mol-% c) und 0,5 bis 10 Mol-% d).

[0024] Die Anzahl der Struktureinheiten in den erfindungsgemäßen Copolymeren ist nicht eingeschränkt und hängt sehr stark vom jeweiligen Anwendungsgebiet ab. Es hat sich allerdings als vorteilhaft erwiesen, die Anzahl der Struktureinheiten so einzustellen, daß die Copolymere ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 50 000 bis 5 000 000 aufweisen.

[0025] Die Herstellung der erfindungsgemäßen Copolymere erfolgt in an sich bekannter Weise durch Verknüpfung der die Strukturen a) bis d) und gegebenenfalls e) bildenden Monomere durch radikalische, ionische oder komplex koordinative Substanz-, Lösungs-, Gel-, Emulsions-, Dispersions- oder Suspensionspolymerisation. Da es sich bei den erfindungsgemäßen Produkten um wasserlösliche oder wasserquellbare Copolymere handelt, ist die Polymerisation in wäßriger Phase, die Polymerisation in umgekehrter Emulsion bzw. die Polymerisation in inverser Suspension bevorzugt. In besonders bevorzugten Ausführungsformen erfolgt die Umsetzung als wäßrige Lösungs- bzw. Gelpolymerisation oder als inverse Suspensionspolymerisation in organischen Lösemitteln unter Zuhilfenahme von Radikalstartern. Wird das Verfahren in wäßriger Phase durchgeführt, so ist insbesondere bei der Herstellung von Copolymeren im oberen Molekulargewichtsbereich, wie sie bspw. in Klebemörteln und im Unterwasserbeton verwendet werden, die Gelpolymerisation bevorzugt. Aufgrund äußerst hoher Lösungsviskositäten derartiger Produkte und des damit erforderlichen hohen Verdünnungsgrades ist eine Lösungspolymerisation aus wirtschaftlichen Gründen weniger günstig.

[0026] Die Herstellung von erfindungsgemäßen Copolymeren, deren Molekulargewicht im unteren oder mittleren Bereich liegt (Anwendbarkeit in Putzen und Anstrichsystemen), kann demgegenüber durchaus in Form einer wäßrigen Lösungspolymerisation erfolgen.

[0027] Die Umsetzung der Monomere wird bei Temperaturen von -20 bis 250 °C vorgenommen. Vorzugsweise erfolgt die Polymerisation bei 20 bis 120 °C unter Zuhilfenahme üblicher Radikalstarter wie Wasserstoffperoxid, Natrium-, Kalium- oder Ammoniumperoxodisulfat, Dibenzoylperoxid, 2,2'-Azo-bis-(2-amidinopropan)-dihydrochlorid, Azo-bis-(isobutyronitril) tert.-Butylhydroperoxid oder auf physikalischem Wege durch Bestrahlung oder elektrochemisch. Es ist ebenso möglich, die oben genannten Initiatoren mit Reduktionsmitteln wie Dibutylaminhydrochlorid, Na-Hydroxymethansulfonatdihydrat, Alkalimetallsulfiten und -metabisulfiten, Thioharnstoff, Übergangsmetallsalzen, die in der reduzierten Form vorliegen wie Eisen-2-sulfatheptahydrat u.a., zu Redoxsystemen zu kombinieren. Auch die Verwendung sonstiger Hilfsmittel, wie Molekulargewichtsreglern, z. B. Thioglykolsäure, Mercaptoethanol und Natriumhypophosphit, ist möglich.

[0028] Wird das Verfahren als wäßrige Lösungspolymerisation durchgeführt, so erfolgt die Polymerisation vorzugsweise bei 20 bis 100 °C, wobei die Monomerkonzentration der wäßrigen Lösung bevorzugt auf 5 bis 20 Gew.-% eingestellt wird. Zur Durchführung der Polymerisation gemäß einer bevorzugten Ausführungsform wird das Sulfoalkylacrylamid in Form seiner handelsüblichen Säureform in Wasser gelöst, durch Zugabe eines Alkalimetallhydroxids neutralisiert, unter Rühren mit weiteren erfindungsgemäß zu verwendenden Monomeren sowie mit Puffern,

Molekulargewichtsreglern u.a. Polymerisationshilfsmitteln vermischt. Nach Einstellung des Polymerisations-pH-Wertes, der vorzugsweise zwischen 4 und 9 liegt, erfolgt eine Spülung des Gemisches mit einem Schutzgas wie Helium oder Stickstoff und anschließend die Aufheizung auf die entsprechende Polymerisationstemperatur. Die Polymerisation wird durch Zugabe des Polymerisationsinitiators gestartet und bis zum vollständigen Umsatz der Monomere weitergeführt. Die als viskose wäßrige Lösungen anfallenden Copolymere können direkt oder aber in getrockneter Form ihrer erfindungsgemäßen Verwendung zugeführt werden.

[0029] Wird zur Herstellung der Copolymere das Verfahren der wäßrigen Gelpolymerisation angewendet, so kann die Monomerkonzentration im Bereich von 15 bis 80 Gew.-% liegen. Bevorzugter Temperaturbereich sind 20 bis 100 °C. Es wird bevorzugt so wie bei der wäßrigen Lösungspolymerisation verfahren, jedoch fällt das Copolymerisat aufgrund der verwendeten geringeren Wassermenge als Gel an, welches vorzugsweise als zerkleinertes und getrocknetes Pulver angewendet wird.

[0030] In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform erfolgt die Copolymerisation als inverse Suspensionspolymerisation der wäßrigen Monomerphase in einem organischen Lösemittel. Hierbei wird bevorzugt so verfahren, daß man das in Wasser gelöste und ggf. neutralisierte Monomergemisch in Gegenwart eines organischen Lösemittels, in welchem die wäßrige Monomerphase nicht oder schwer löslich ist, polymerisiert. Vorzugsweise wird in Gegenwart von "Wasser in Öl"-Emulgatoren (W/O-Emulgatoren) und/oder Schutzkolloiden auf Basis nieder- oder hochmolekularer Verbindungen gearbeitet, die in Anteilen von 0,05 bis 20 Gew.-% bezogen auf die Monomere verwendet werden. Beispiele für derartige Stabilisatoren sind Hydroxypropylcellulose, Ethylcellulose, Methylcellulose, Celluloseacetatbutyratmischether, Copolymere aus Ethylen und Vinylacetat, Styrol und Butylacrylat, Polyoxyethylensorbitanmonooleat, -laurat, bzw. -stearat, Blockcopolymere aus Propylen- und Ethylenoxid u. a.

[0031] Als organische Lösemittel kommen u. a. in Frage lineare aliphatische Kohlenwasserstoffe wie n-Pentan, n-Hexan, n-Heptan, verzweigte aliphatische Kohlenwasserstoffe (Isoparaffine), cycloaliphatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan und Decalin sowie Aromaten wie Benzol, Toluol und Xylol. Darüber hinaus eignen sich Alkohole, Ketone, Carbonsäureester, Nitroverbindungen, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe, Ether und viele andere Solventien. Bevorzugt sind solche organischen Lösemittel, die mit Wasser azeotrope Gemische bilden.

[0032] Die wasserlöslichen oder wasserquellbaren Copolymere fallen zunächst in gelöster Form als feinverteilte wäßrige Tröpfchen im organischen Suspensionsmedium an und werden vorzugsweise durch Entfernen des Wassers als feste kugelförmige Partikel im organischen Suspensionsmittel isoliert. Nach Abtrennung des Suspensionsmittels und Trocknung verbleibt ein granulatformiger Feststoff, der direkt oder in vermahlener Form seiner erfindungsgemäßen Verwendung zugeführt wird.

[0033] Die erfindungsgemäßen Polymerverbindungen eignen sich hervorragend als Zusatzmittel für wäßrige Baustoffsysteme, die hydraulische Bindemittel wie Zement, Kalk, Gips, Anhydrit usw. enthalten. Darüber hinaus sind sie in wasserbasierenden Anstrich- und Beschichtungssystemen anwendbar.

[0034] Die bevorzugten Einsatzmengen der erfindungsgemäßen Copolymere liegen in Abhängigkeit von der Verwendungsart zwischen 0,05 und 5 Gew.-% bezogen auf das Trockengewicht des Baustoff-, Anstrich- bzw. Beschichtungssystems.

[0035] Die Copolymere besitzen ausgezeichnete wasserrückhaltende Eigenschaften auch bei relativ hohen Anwendungstemperaturen und verleihen pigmenthaltigen Anstrichstoffen, Putzen, Klebemörteln, Spachtelmassen, Fugenfüllern, Spritzbeton, Unterwasserbeton, Erdölbohrzementen u. a. hervorragende anwendungstechnische Eigenschaften sowohl im Verarbeitungszustand als auch im erhärteten bzw. getrockneten Zustand (Haftzugfestigkeit von Klebemörtel nach Naßlagerung).

[0036] Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung näher erläutern.

Beispiel 1 (Lösungspolymerisation)

[0037] In einem 1 l-Polymerisationsreaktor mit Rührer, Rückflußkühler, Thermometer und Inertgasanschluß wurden 550 g Wasser vorgelegt. Unter Rühren wurden 20,61 g (0,0994 Mol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure zugegeben und bis zum Erhalt einer klaren Lösung gerührt. Nach Zusatz von 0,50 g Citronensäurehydrat wurden unter Rühren und Kühlen 78,22 g 5 Gew.-%ige wäßrige Natronlauge zugesetzt und ein pH-Wert von 4,60 eingestellt. Anschließend wurden nacheinander 20,61 g (0,2079 Mol) N,N-Dimethylacrylamid, 3,05 g (0,011 Mol) [2-(Methacryloyloxy)-ethyl]trimethylammoniumchlorid (75 Gew.-%ige Lösung in Wasser) sowie 1,40 g (0,0017 Mol) Methylpolyethylenglykol-750-methacrylat zugesetzt, wobei der pH-Wert auf 4,75 anstieg. Die Lösung wurde durch 30 minütige Spülung mit Stickstoff inertisiert und auf 40 °C erwärmt. Anschließend wurden nacheinander 4,4 mg Eisensulfatheptahydrat und 0,76 g 30 Gew.-%iges wäßriges Wasserstoffperoxid zugesetzt. Die Polymerisation wurde durch Zugabe einer Lösung aus 0,57 g Natriumhydroxymethansulfonatdihydrat in 44,19 g Wasser gestartet. Es wurde 2 Stunden bei 40 °C gerührt, um die Polymerisation zu vervollständigen. Die hochviskose Lösung, die einen Feststoffgehalt von 6,3 Gew.-% aufwies, wurde im Vakuum eingeeengt.

[0038] Es wurden 45 g eines weißen, harten Granulats erhalten, welches mit Hilfe einer Schlagmühle in einen pulve-

rigen Zustand überführt wurde.

Beispiel 2 (Gelpolymerisation)

5 **[0039]** In einem zylindrischen doppelwandigen 1 l-Polymerisationskolben wurden bei 25 °C 70,07 g (0,3381 Mol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure sowie 1,00 g Citronensäuremonohydrat in 350 g Wasser vorgelegt. Anschließend wurden unter Kühlen und Rühren 67,81 g 20 Gew.-%ige wäßrige Natronlauge zugegeben und ein pH-Wert von 4,50 eingestellt. Die klare Monomerlösung wurde mit 12,37 g (0,1248 Mol) N,N-Dimethylacrylamid, 9,41 g (0,0266 Mol) [2-(Methacryloyloxy)-ethyl]-trimethylammoniummethosulfat (80 Gew.-% in Wasser) und 0,95 g (0,0017 Mol) Allylpolyethylenglykol-550 versetzt. Das Gemisch wurde 35 Minuten mit Stickstoff gespült und daraufhin wurden nacheinander 8,8 mg Eisensulfatheptahydrat, 1,52 g 30 Gew.-%iges wäßriges Wasserstoffperoxid und 1,90 g einer 10 Gew.-%igen wäßrigen Natriumhydroxymethansulfatdihydrat-Lösung zugegeben. Der Ansatz wurde unter Stickstoffspülung auf eine Innentemperatur von 40 °C aufgeheizt. Sofort nach Erreichen dieser Temperatur setzte die Polymerisation, erkennbar an einer starken Exothermie und einem merklichen Viskositätsanstieg, ein. Nach Erreichen des Temperaturmaximums von 65 °C wurde weitere 4 Stunden bei 40 °C Reaktormanteltemperatur getempert und auf Raumtemperatur abgekühlt.

15 **[0040]** Das erhaltene wasserklare Gel wurde zerkleinert und bei 90 °C im Vakuum bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Nach der Vermahlung wurde ein weißes, sprödes Pulver in einer Ausbeute von 94,8 g erhalten.

20 Beispiel 3 (Inverse Suspensionspolymerisation)

[0041] In einem 500 ml-Vierhalskolben mit Thermometer, Rührer, Rückflußkühler und Inertgasanschluß wurden 200 g Cyclohexan und 1,50 g Ethylcellulose (Ethoxylgehalt ca. 48,5 %, Substitutionsgrad ca. 2,50) vorgelegt. Nach 30 minütiger Inertisierung wurde der Reaktorinhalt auf die Rückflußtemperatur von 80 °C gebracht und über einen Zeitraum von 1 Stunde wurde eine wäßrige Lösung aus 38,80 g (0,1872 Mol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, 6,30 g (0,0636 Mol) N,N-Dimethylacrylamid, 4,05 g (0,0092 Mol) [3-(Methacryloylamino)-propyl]-trimethylammoniumchlorid (50 Gew.-% in Wasser), 1,99 g (0,004 Mol) Methylpolyethylenglykol-500-monovinylether, 35,95 g 20 Gew.-%iger wäßriger Natronlauge, 0,012 g 2,2'-Azo-bis-(2-amidinopropan)-dihydrochlorid und 5 g Wasser zugeführt. Nach Ende der Dosierung wurde noch weitere 2,5 Stunden bei 75 bis 80 °C kräftig gerührt und anschließend über einen Zeitraum von ca. 2 Stunden das Wasser azeotrop entfernt. Nach Abkühlung auf Raumtemperatur wurde der Feststoff in Form von sphärisch geformten Partikeln abfiltriert, mit wenig Cyclohexan gewaschen und im Vakuum getrocknet.

30 **[0042]** Es verblieben 54,3 g eines feinen glasartigen Granulates, welches durch Mahlung in ein weißes, feinkörniges Pulver überführt wurde.

35 Beispiel 4

[0043] Nach dem Verfahren einer wäßrigen Lösungspolymerisation wurde, analog Beispiel 1, ein Gemisch der folgenden Zusammensetzung polymerisiert:

40 5,51 g (0,0266 Mol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, die mit 21,26 g 5 Gew.-%iger wäßriger Natronlauge neutralisiert wurde.
35,71 g (0,5024 Mol) Acrylamid
7,39 g (0,0220 Mol) [2-(Acryloyloxy)-ethyltrimethylammoniummethosulfat (80 Gew.-%ig)
3,97 g (0,0047 Mol) Methylpolyethylenglykol-750-methacrylat
45 11,2 mg Eisensulfatheptahydrat
2,03 g 30 Gew.-%iges wäßriges Wasserstoffperoxid
0,86 g Natriumhydroxymethansulfatdihydrat
750 g Wasser.

50 **[0044]** Nach Entfernung des Wassers aus der hochviskosen Polymerlösung verblieben 49,8 g eines spröden, weißen Rückstandes, der durch Mahlung in ein Pulver überführt wurde.

Beispiel 5

55 **[0045]** Es wurde verfahren wie im Beispiel 2 (Gelpolymerisation) beschrieben, jedoch unter Einsatz des folgenden Polymerisationsgemisches:

15,00 g (0,0724 Mol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, die mit

13,50 g 20 Gew.-%iger wäßriger Natronlauge auf pH 4,5 neutralisiert wurde
 150,00 g (1,7624 Mol) Methacrylamid
 1,73 g (0,0049 Mol) [2-(Methacryloyloxy)-ethyl]trimethylammoniummethosulfat (80 Gew.-% in Wasser)
 0,49 g (0,0008 Mol) Methylpolyethylenglykol-500-maleinat
 550 g Wasser.

[0046] Das Gemisch wurde inertisiert, auf 80 °C erwärmt und durch Zugabe von 0,0822 g Ammoniumperoxodisulfat wurde die Polymerisation gestartet. Es wurde 4 Stunden bei 80 °C getempert und anschließend auf Raumtemperatur abgekühlt.

[0047] Das erhaltene wasserklare Gel wurde zerkleinert, getrocknet und gemahlen (Ausbeute: 165,9 g)

Beispiel 6

[0048] Beispiel 3 wurde wiederholt, jedoch wurde das dort verwendete N,N-Dimethylacrylamid durch 6,30 g (0,0636 Mol) N-Methyl-N-vinylacetamid ersetzt. Es wurden 52,9 g eines weißen, harten Pulvers erhalten.

Beispiel 7

[0049] Anstelle von N,N-Dimethylacrylamid im Beispiel 3 wurden 6,30 g (0,0567 Mol) N-Vinylpyrrolidon eingesetzt. Die Ausbeute des erhaltenen weißen, spröden Endproduktes lag bei 53,3 g.

Beispiel 8

[0050] Es wurde analog Beispiel 3 verfahren, jedoch wurde Toluol anstelle von Cyclohexan als organisches Suspensionsmittel benutzt. Als Initiator dienten 0,012 g Ammoniumperoxodisulfat. Die Polymerisation wurde bei 110 °C über einen Zeitraum von 5 Stunden durchgeführt. Nach dem vollständigen Entfernen des Wassers und der Abtrennung des Feststoffes vom Toluol wurde dieser mit wenig Toluol gewaschen, getrocknet und gemahlen. Es verblieben 56,0 g eines weißen Pulvers.

Beispiel 9

[0051] Die im Beispiel 3 beschriebene Synthese wurde wiederholt, jedoch wurde das dort verwendete Schutzkolloid Ethylcellulose durch eine Mischung aus 1,6 g Polyoxyethylen-20-sorbitanmonooleat und 0,8 g Sorbitanmonostearat ersetzt. Es wurde ein weißes Endprodukt in einer Menge von 54,0 g erhalten.

Beispiel 10

[0052] Analog der in Beispiel 3 angegebenen Verfahrensweise wurde als Suspensionsstabilisator eine Mischung aus 1,7 g Polyoxyethylen-20-sorbitanmonooleat, 0,1 g Ethylcellulose und 0,3 g eines Blockcopolymerisats aus Ethylenoxid (EO) und Propylenoxid (PO) mit 20 Mol-% EO und einem Molekulargewicht von ca. 12 000 g/Mol verwendet. Die Ausbeute betrug 55,7 g.

Vergleichsbeispiel 1

[0053] Handelsübliche Methylhydroxypropylcellulose mit einer Lösungsviskosität von 790 mm²/s (gemessen als 1 %ige wäßrige Lösung bei 20°C nach Ubbelohde).

Vergleichsbeispiel 2

[0054] Hydroxyethylsulfoethylcellulose gemäß EP-A-0 554 749 (mit einer Lösungsviskosität von 1010 mm²/s bei 20°C, gemessen nach Ubbelohde).

Vergleichsbeispiel 3

[0055] Handelsübliche Methylhydroxyethylcellulose mit einer Lösungsviskosität von 1950 mm²/s (1 %ige Lösung, 20°C, gemessen nach Ubbelohde).

Anwendungsbeispiele

[0056] Die anwendungstechnische Beurteilung der erfindungsgemäßen Copolymere erfolgte anhand von Testgemischen aus dem Bereich Maschinen- und Kombinationsputz sowie Fliesenklebemörtel.

[0057] Hierzu wurde praxisnah geprüft unter Einsatz gebrauchsfertig formulierter Trockenmischungen, denen die erfindungsgemäßen Additive bzw. die Vergleichsprodukte in fester Form zugemischt wurden. Im Anschluß an die Trockenvermischung wurde eine bestimmte Wassermenge zugegeben und mittels Handmixer intensiv verrührt (Dauer ca. 15 bis 45 Sekunden, je nach Anwendung). Anschließend wurde die Mischung zwischen 2 Minuten (Putz) und 15 Minuten (Klebemörtel) reifen gelassen und einer ersten visuellen Prüfung unterzogen. Danach erfolgte die normgerechte Bestimmung von Konsistenz (Ausbreitmaß gemäß DIN 18555, Teil 2), Luftporengehalt, Standfestigkeit (Abrutschen) eingelegter Fliesen (10 x 10 cm) nach 30 Sekunden, Wasserretention gemäß DIN 18555, Teil 7 und Erhärtungsverhalten (qualitativ).

[0058] Die Zusammensetzung des Maschinen- und Kombinationsputzes bzw. des Fliesenklebemörtels ist aus Tabelle 1 zu entnehmen.

[0059] Die erhaltenen Ergebnisse sind in den Tabellen 2 (Maschinenputz), 3 (Kombinationsputz) und 4 (Fliesenklebemörtel) dargestellt.

Tabelle 1

Zusammensetzung der Mörtelsysteme (in Gew.-%)			
Komponente	Maschinenputz	Kombinationsputz	Klebemörtel
Portlandzement	-	12,00 ¹⁾	36,00 ²⁾
Kalkhydrat	10,00	8,00	-
Kalksteinsand (0,1 - 1 mm)	50,68	77,62	-
Stuckgips (bzw. Gipshalbhydrat)	39,00	-	-
Quarzsand (0,05 - 0,4 mm)	-	-	56,90
Weißpigment ³⁾	-	-	5,50
Cellulosefasern ⁴⁾	-	-	0,50
Dispersionspulver ⁵⁾	-	2,00	-
Abbindebeschleuniger ⁶⁾	-	-	0,80
Luftporenbildner ⁷⁾	0,02	0,03	-
Wasserrückhaltemittel	0,20	0,30	0,30
Abbindeverzögerer ⁸⁾	0,10	0,05	-

- ¹⁾ CEM II 32,5 R
- ²⁾ CEM II 42,5 R
- ³⁾ Ulmer weiß "Juraperle MHS"
- ⁴⁾ Arbocel HHC 200
- ⁵⁾ Mowilith DM 200
- ⁶⁾ Calciumformiat
- ⁷⁾ Hostapon OSB
- ⁸⁾ Weinsäure

Tabelle 2

5

10

15

20

25

30

Verarbeitungs- und Erhärtungseigenschaften eines Maschinenputzes auf Kalk-Gips-Basis mit erfindungsgemäßen Copolymeren im Vergleich zu herkömmlichen Additiven						
Zusatzmittel (Beispiel-Nr.)	Lösungs-viskosität * (1 %; mm ² /s)	Wassermenge (g)	Ausbreitmaß (cm)	Luftporen (Vol.-%)	Wasserretention (%)	Härte nach 24 h (visuell)
1	490	690	14,3	19,3	98,7	hart
2	950	700	15,0	17,0	98,9	hart
3	1 870	770	13,9	20,9	99,4	hart
4	730	700	15,0	19,9	98,1	hart
5	800	700	13,9	16,4	98,9	hart
6	1 510	765	14,4	21,3	99,4	hart
7	1 320	715	15,0	20,0	99,3	hart
8	990	700	14,9	24,8	99,0	hart
9	1 700	790	14,1	25,2	98,8	hart
10	1 820	785	14,0	20,1	98,5	hart
Vergleich 1	790	715	14,2	23,7	98,0	hart
Vergleich 2	1 010	705	14,0	9,8	97,1	hart

* 20 °C, Ubbelohde, Lösungsmittel: H₂O
Dosierung: 0,20 Gew.-% (zuzüglich 0,02 Gew.-% Luftporenbildner)
Trockenmörtel: 2 000 g

35

Tabelle 3

40

45

50

55

Verarbeitungseigenschaften eines zementären Kombinationsputzes mit erfindungsgemäßen Copolymeren und Vergleichsprodukten				
Zusatzmittel (Beispiel-Nr.)	Wassermenge (g)	Ausbreitmaß (cm)	Luftporen (Vol.-%)	Wasserretention (%)
1	570	15,4	14,9	99,1
4	560	15,4	15,7	99,3
5	540	15,7	13,0	99,4
7	600	15,0	15,9	99,6
8	550	14,9	14,0	99,0
Vergleich 1	540	15,6	13,4	98,4
Vergleich 2	580	15,0	11,0	97,9
Dosierung: 0,30 Gew.-% Trockenmörtel: 2 000 g				

Tabelle 4

Verarbeitungseigenschaften eines Klebemörtels für Keramikfliesen, der mit erfindungsgemäßen und dem Stand der Technik entsprechenden Polymerisaten modifiziert wurde.					
Zusatzmittel (Beispiel-Nr.)	Wassermenge (g)	Ausbreitmaß (cm)	Luftporen (Vol.-%)	Wasserretention (%)	Abrutschen (nm)
8	540	14,9	13,0	97,8	1
3	560	14,6	15,8	98,4	0
6	530	15,0	14,2	97,9	0
7	540	15,2	12,7	98,0	1
8	530	15,0	13,7	97,4	0
9	540	14,6	15,9	98,2	0
10	570	14,7	15,8	98,3	0
Vergleich 2	530	15,6	10,9	97,7	2
Vergleich 3	540	14,9	17,0	98,1	1
Dosierung: 0,30 Gew.-% Klebemörtel: 2 000 g					

[0060] Darüber hinaus wurden die Abschlag- und Haftzugeigenschaften von Klebemörteln, die mit erfindungsgemäßen Copolymeren modifiziert waren, im Vergleich zu Formulierungen, die dem Stand der Technik entsprechen, ermittelt. Die Ergebnisse sind in Tabelle 5 zusammengestellt.

Tabelle 5

Erhärtungseigenschaften von Fliesenklebern in Gegenwart erfindungsgemäßer Copolymere im Vergleich zu herkömmlichen Zusatzmitteln				
Zusatzmittel (Beispiel-Nr.)	Abschlagwiderstand (qualitativ)	Kratzfestigkeit (visuell)	Benetzung (visuell)	Haftzugfestigkeit 28 d (N/mm ²)
2	hoch	gut - mittel	gut	1,04
3	sehr hoch	gut	sehr gut	1,57
6	sehr hoch	gut	sehr gut	1,63
7	sehr hoch	gut	sehr gut	1,11
8	hoch	gut	gut	0,99
9	sehr hoch	gut	sehr gut	1,50
10	sehr hoch	gut	sehr gut	1,06
Vergleich 2	hoch	gut	gut	0,89
Vergleich 3	mittel	gut - mittel	gut	0,82
Dosierung: 0,30 Gew.-% Klebemörtel: 2 000 g				

[0061] Schließlich wurde die Wasserretention der erfindungsgemäßen Produkte auch bei einer erhöhten Anwendungstemperatur von 40 °C in einem Maschinenputz bestimmt und mit den Resultaten der Prüfung herkömmlicher Additive auf Cellulosebasis verglichen. Hierzu wurden der Trockenmörtel, das Anmachwasser sowie die verwendeten Apparaturen durch sechsstündige Vorbehandlung auf 40 °C aufgeheizt. Tabelle 6 zeigt die Ergebnisse dieser Tests.

R^1 = Wasserstoff oder Methyl

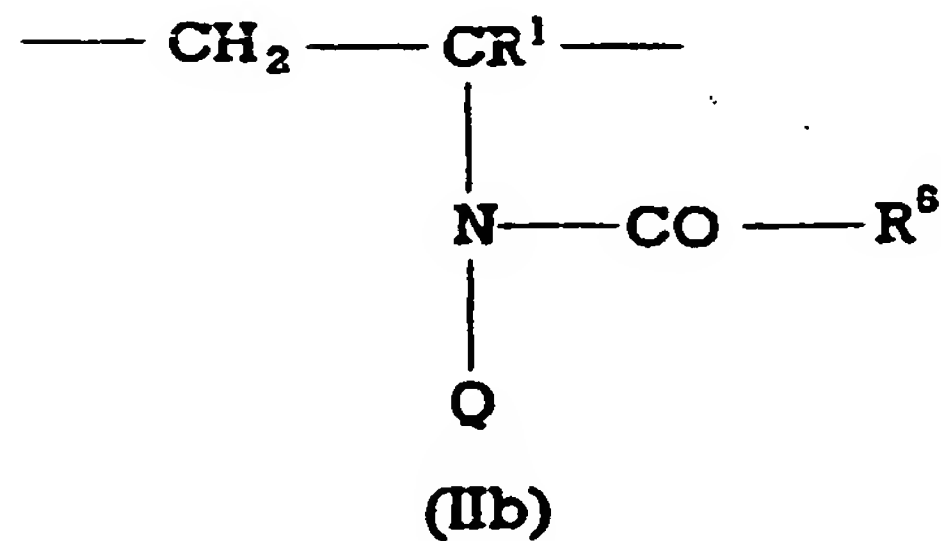
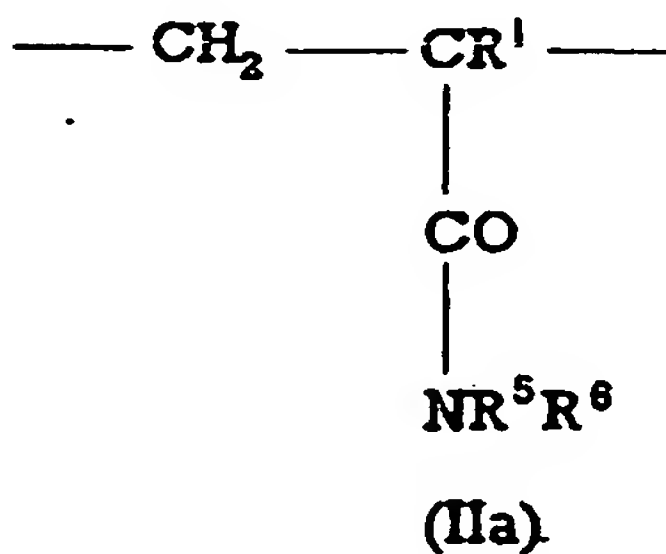
R^2, R^3, R^4 = jeweils unabhängig Wasserstoff, aliphatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 6 C-Atomen, Arylrest mit 6-14 C-Atomen, der ggf. mit C_1 - C_6 -Alkylgruppen substituiert sein kann,

M = Wasserstoff, ein- oder zweiwertiges Metallkation, Ammonium und/oder ein organischer Aminrest

$a = \frac{1}{2}$ oder 1

bedeuten,

b) 3 bis 96 Mol-% Baugruppen der Strukturformel IIa und/oder IIb

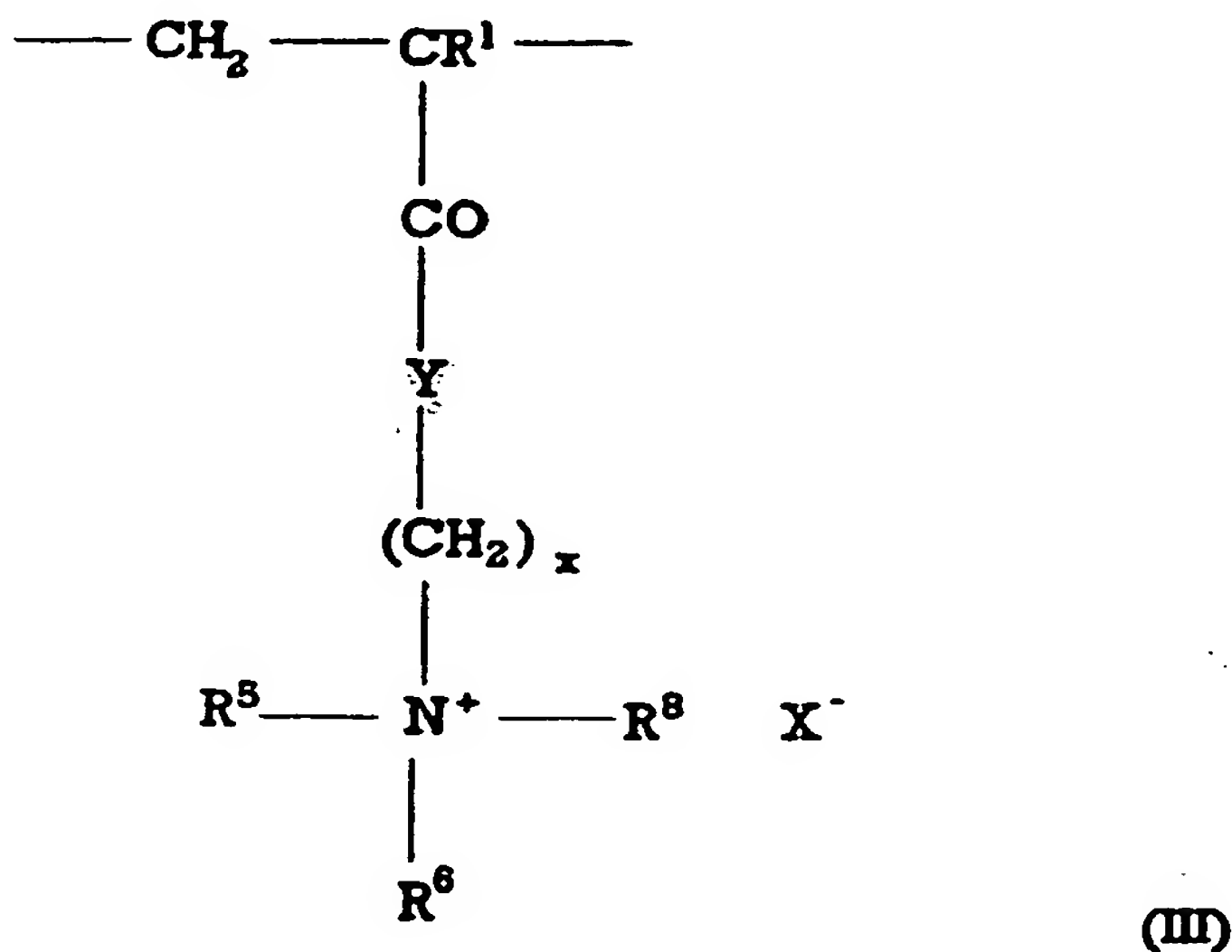


worin R^5 und R^6 = jeweils unabhängig Wasserstoff, ggf. substituierter aliphatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 20 C-Atomen, cycloaliphatischer Kohlenwasserstoffrest mit 5 bis 8 C-Atomen, Arylrest mit 6 bis 14 C-Atomen und Q = Wasserstoff sowie $-\text{CHR}^5\text{R}^7$ bedeuten sowie im Falle von $Q \neq \text{H}$ R^5 und R^6 in IIb zusammen eine $-\text{CH}_2-(\text{CH}_2)_y-$ Methylengruppe mit $y = 1$ bis 4 bilden,

R^7 = Wasserstoff, aliphatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 4 C-Atomen, $-\text{COOH}$ oder $-\text{COO}^-M_a$ darstellt und

R^1, M und a die oben genannten Bedeutungen besitzen,

c) 0,05 bis 75 Mol-% Baugruppen der Formel III



worin

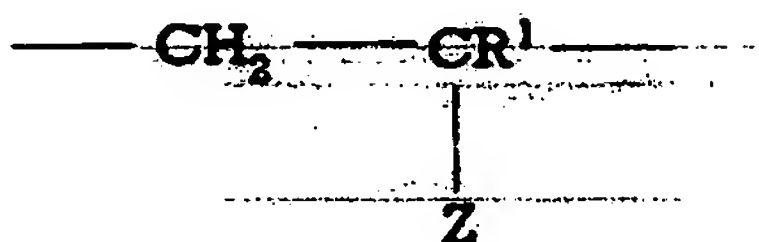
$Y = \text{O}=\text{NH}$ oder NR^5

$R^8 = R^5$ bzw. R^6

X = Anion, insbesondere Halogenid ist, C_1 - bis C_4 -Alkylsulfat oder C_1 - bis C_4 -Alkylsulfonat
 $x = 1$ bis 6

und R^1 , R^5 und R^6 die oben genannten Bedeutungen besitzen,

d) 0,01 bis 50 Mol-% Baugruppen der Formel IV



(IV)

mit

$Z = -\text{COO}(\text{C}_m\text{H}_{2m}\text{O})_n\text{---R}^5$, $-(\text{CH}_2)_p\text{---O}(\text{C}_m\text{H}_{2m}\text{O})_n\text{---R}^5$
 $m = 2$ bis 4
 $n = 0$ bis 200
 $p = 0$ bis 20

und R^1 die oben genannte Bedeutung besitzt.

2. Copolymere nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet,
 daß M ein ein- oder zweiwertiges Metallkation ausgewählt aus Natrium, Kalium, Calcium oder Magnesium ist.
3. Copolymere nach einem der Ansprüche 1 und 2,
dadurch gekennzeichnet,
 daß M ein organischer Aminrest ausgewählt aus substituierten Ammoniumgruppen ist, die sich ableiten von primären, sekundären oder tertiären C_1 - bis C_{20} -Alkylaminen, C_1 - bis C_{20} -Alkanolaminen, C_5 - bis C_8 -Cycloalkylaminen und C_6 - bis C_{14} -Arylaminen.
4. Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 3,
dadurch gekennzeichnet,
 daß die Kohlenwasserstoff- oder Arylreste von R^5 und R^6 mit Hydroxyl-, Carboxyl- und/oder Sulfonsäuregruppen substituiert sind.
5. Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 4,
dadurch gekennzeichnet,
 daß X = Chlor oder Brom darstellt.
6. Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 5,
dadurch gekennzeichnet,
 daß sie noch zusätzlich 0,0001 bis 50 Mol-% der Baugruppen e) enthalten, die sich von mono-, di- und triolefinischen polymerisationsfähigen Verbindungen ableiten.
7. Copolymere nach Anspruch 6,
dadurch gekennzeichnet,
 daß die diolefinischen Verbindungen ausgewählt sind aus Diacrylat- oder Dimethylacrylatestern.

8. Copolymere nach Anspruch 6,
dadurch gekennzeichnet,
daß als triolefinische Monomere Trimethylolpropantriacylat und Triallylisocyanurat eingesetzt werden.

- 5 9. Copolymere nach Anspruch 6,
dadurch gekennzeichnet,
daß die monoolefinischen Verbindungen ausgewählt sind aus Acryl- oder Vinylderivaten.

- 10 10. Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 9,
dadurch gekennzeichnet,
daß sie aus 40 bis 80 Mol-% der Baugruppe a), 15 bis 55 Mol-% der Baugruppe b), 2 bis 30 Mol-% der Baugruppe c) und 0,5 bis 10 Mol-% der Baugruppe d) bestehen.

- 15 11. Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 10,
dadurch gekennzeichnet,
daß sie ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 50 000 bis 5 000 000 aufweisen.

- 20 12. Verfahren zur Herstellung der Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 11,
dadurch gekennzeichnet,
daß eine wäßrige Lösemittel- oder Gelpolymerisation oder eine inverse Suspensionspolymerisation in organischen Lösemitteln in Anwesenheit der benötigten Monomere bei Temperaturen von -20 bis 250 °C durchgeführt wird.

- 25 13. Verfahren nach Anspruch 12,
dadurch gekennzeichnet,
daß eine radikalische Polymerisation erfolgt.

- 30 14. Verfahren nach Anspruch 12 oder 13,
dadurch gekennzeichnet,
daß man eine wäßrige Lösemittelpolymerisation bei 20 bis 100 °C und einer Monomerkonzentration von 5 bis 20 Gew.-% durchführt.

- 35 15. Verfahren nach Anspruch 14,
dadurch gekennzeichnet,
daß man den pH-Wert auf einen Wert zwischen 4 und 9 einstellt.

- 40 16. Verfahren nach Anspruch 12 oder 13,
dadurch gekennzeichnet,
daß man eine wäßrige Gelpolymerisation bei Temperaturen von 20 bis 100 °C und einer Monomerkonzentration von 15 bis 80 Gew.-% durchführt.

- 45 17. Verfahren nach Anspruch 12 oder 13,
dadurch gekennzeichnet,
daß man eine inverse Suspensionspolymerisation in einem organischen Lösemittel in Gegenwart von Wasser-in-Öl-(W/O)-Emulgatoren und/oder Schutzkolloiden durchführt.

- 50 18. Verfahren nach Anspruch 17,
dadurch gekennzeichnet,
daß die W/O-Emulgatoren und/oder Schutzkolloide in Anteilen von 0,05 bis 20 Gew.-% bezogen auf das Monomer vorliegen.

- 55 19. Verfahren nach einem der Ansprüche 17 oder 18,
dadurch gekennzeichnet,
daß man als organische Lösemittel aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe verwendet.

20. Verwendung der Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 11 als Zusatzmittel für wäßrige Baustoffsysteme, die hydraulische Bindemittel wie Zement, Kalk, Gips, Anhydrit usw. enthalten.

21. Verwendung der Copolymere nach einem der Ansprüche 1 bis 11 als Zusatzmittel für wasserbasierende Anstrich- und Beschichtungssysteme.

22. Verwendung nach einem der Ansprüche 20 und 21,

5 **dadurch gekennzeichnet,**

daß die Copolymere in einer Menge von 0,05 bis 5 Gew.-% bezogen auf das Trockengewicht des Baustoff-, Anstrich- bzw. Beschichtungssystems eingesetzt werden.

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 99 10 3065

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
X	WO 90 12822 A (ALCO CHEMICAL CORP) 1. November 1990 * Beispiel 2 * * Ansprüche *	1-6	C08F220/58 C08F220/54 C08F220/60 C08F220/34 C08F226/02
Y	US 5 109 042 A (STEPHENS MICHAEL) 28. April 1992 * Beispiele * * Anspruch 1 *	1-22	C08F210/14 C08F216/14 C08F246/00 C04B24/16
Y	EP 0 487 975 A (PHILLIPS PETROLEUM CO) 3. Juni 1992 * Beispiele * * Ansprüche *	1-22	
A	EP 0 448 717 A (NIPPON CATALYTIC CHEM IND) 2. Oktober 1991 * Ansprüche *	1-22	
A	EP 0 757 998 A (SHOWA DENKO KK) 12. Februar 1997 * Ansprüche 1,2,14 *	1-22	
A	US 5 362 829 A (KINOSHITA MITSUO ET AL) 8. November 1994 * Anspruch 1 *	1-22	C08F C04B
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 10. Juni 1999	Prüfer Pollio, M
<p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</p> <p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur</p> <p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>			

EPO FORM 1503 03 82 (P04C03)



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 99 10 3065

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
A	<p>PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 013, no. 084 (C-572), 27. Februar 1989 & JP 63 270332 A (KYORITSU YUKI CO LTD), 8. November 1988 * Zusammenfassung *</p> <p>& CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 110, no. 22, 29. Mai 1989 Columbus, Ohio, US; abstract no. 198234, * Zusammenfassung *</p> <p>Acrylamide, methacryloyloxyethyltrimethylammonium chloride copolymer is reported as thickening agent for concrete.</p> <p>-----</p>	1-22	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 10. Juni 1999	Prüfer Pollio, M
<p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</p> <p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur</p> <p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument</p> <p>& : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>			

EPO FORM 1503 03 82 (P04C03)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 99 10 3065

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.

Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

10-06-1999

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9012822 A	01-11-1990	US 5032295 A	16-07-1991
		AU 4414089 A	16-11-1990
		DE 68925039 D	18-01-1996
		DE 68925039 T	25-04-1996
		EP 0491686 A	01-07-1992
US 5109042 A	28-04-1992	CA 1317452 A	11-05-1993
		CN 1016162 B	08-04-1992
		DK 156088 A	24-09-1988
		EG 18722 A	30-06-1994
		GB 2202526 A, B	28-09-1988
		IN 169892 A	04-01-1992
		MX 169718 B	20-07-1993
		NO 179971 B	14-10-1996
		SE 469695 B	23-08-1993
		SE 8801042 A	24-09-1988
		US 5153240 A	06-10-1992
		US 5260391 A	09-11-1993
		US 5294651 A	15-03-1994
EP 0487975 A	03-06-1992	US 5075399 A	24-12-1991
		CA 2054562 A	16-05-1992
		DE 69117446 D	04-04-1996
		DE 69117446 T	11-07-1996
		ES 2083502 T	16-04-1996
		JP 4285613 A	09-10-1992
		MX 9102080 A	01-01-1993
		US 5116921 A	26-05-1992
EP 0448717 A	02-10-1991	CA 2037058 A, C	26-01-1991
		DE 69023896 D	11-01-1996
		WO 9101282 A	07-02-1991
		US 5476885 A	19-12-1995
		US 5854318 A	29-12-1998
EP 0757998 A	12-02-1997	JP 9052749 A	25-02-1997
		CA 2182820 A	09-02-1997
US 5362829 A	08-11-1994	JP 2628486 B	09-07-1997
		JP 6206750 A	26-07-1994
		CA 2107267 A	31-03-1994
		DE 69306717 D	30-01-1997
		DE 69306717 T	15-05-1997
		EP 0590983 A	06-04-1994
		KR 9604379 B	02-04-1994

EPO FORM P0461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts.Nr.12/82

This Page Blank (uspto)